

(19)



JAPANESE PATENT OFFICE

BC

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: **04266879 A**(43) Date of publication of application: **22.09.92**

(51) Int. Cl.

C07D303/12
C07D309/30
C07D309/32
// B01J 23/42
B01J 23/44
C07B 61/00

(21) Application number: **03047288**(22) Date of filing: **21.02.91**(71) Applicant: **CHISSO CORP**

(72) Inventor: **KANEKO CHIKARA**
SATO MASAYUKI

(54) **PRODUCTION OF OPTICALLY ACTIVE
 COMPOUND FOR SYNTHESIZING
 PHYSIOLOGICALLY ACTIVE SUBSTANCE AND
 OPTICALLY ACTIVE INTERMEDIATE COMPOUND**

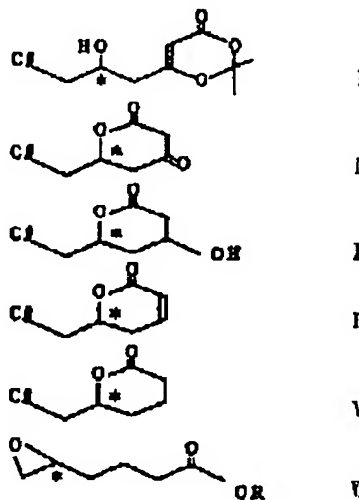
which is then treated in an alcoholic solvent (e.g. methanol or ethanol) under basic conditions to afford the objective compound expressed by formula VI (R is methyl or ethyl).

(57) Abstract:

COPYRIGHT: (C)1992,JPO&Japlo

PURPOSE: To readily and efficiently obtain the subject compound by lactonizing a specific optically active compound, reacting hydrogen with the resultant compound in the presence of a catalyst, then carrying out dehydrating reaction, further reacting the dehydration product with hydrogen and treating the prepared product under specified conditions.

CONSTITUTION: Optically active 2,2-dimethyl-6-(3-chloro-2-hydroxypropyl)-1,3-dioxin-4-one expressed by formula I is treated under basic conditions (e.g. sodium carbonate) to carry out removal of acetonide and lactonization. Thereby, a compound expressed by formula II is prepared and subsequently reacted using a catalyst such as palladium in an atmosphere of hydrogen to provide a compound expressed by formula III, which is then subjected to dehydrating reaction under acidic conditions to afford a compound expressed by formula IV. The resultant compound expressed by formula IV is subsequently reacted with a palladium catalyst in the atmosphere of hydrogen to provide a compound expressed by formula V,



(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平4-266879

(43) 公開日 平成4年(1992)9月22日

(51) Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 7 D 303/12		7822-4C		
309/30	D	6701-4C		
309/32		6701-4C		
// B 0 1 J 23/42				
23/44				

審査請求 未請求 請求項の数 6 (全 14 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願平3-47286

(22) 出願日 平成3年(1991)2月21日

(71) 出願人 000002071

チツソ株式会社

大阪府大阪市北区中之島3丁目6番32号

(72) 発明者 金子 主税

宮城県仙台市太白区八木山本町2-35-19

(72) 発明者 佐藤 雅之

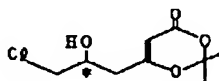
宮城県仙台市太白区桜木町10番17号

(74) 代理人 弁理士 藤本 博光 (外2名)

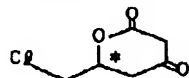
(54) 【発明の名称】 生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法および光学活性中間体化合物

(57) 【要約】

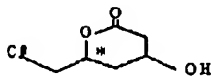
【構成】 式



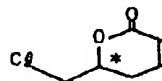
で表される光学活性 2, 2 - ジメチル - 6 - (3 - クロロ - 2 - ヒドロキシプロピル) - 1, 3 - ジオキシン - 4 - オンのラクトン化を行い、式



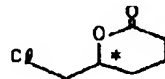
で表される光学活性 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2, 4, - ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ、式



で表される光学活性 6 - クロロメチル - 4 - ヒドロキシテトラヒドロピラン - 2 - オンとし、つぎにこの化合物を脱水反応することにより式



で表される光学活性 6 - クロロメチルジヒドロピラン - 2 - オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて式



で表される光学活性 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2 - オンを合成する。

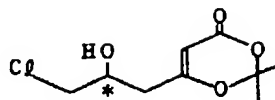
【効果】 少ない合成ステップで、新規な光学活性 6 - 置換テトラヒドロピラン - 2 - オン誘導体得られる。

1

【特許請求の範囲】

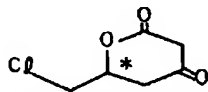
【請求項1】 式

【化1】



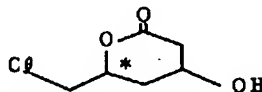
で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンのラクトン化を行い、式

【化2】



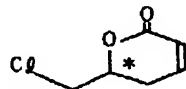
で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4, -ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ式

【化3】



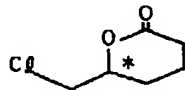
で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を脱水反応することにより式

【化4】



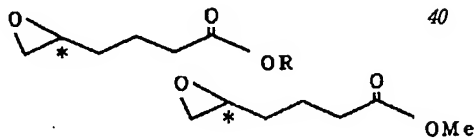
で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて式

【化5】

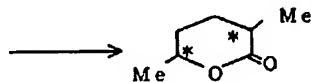


で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンとし、この化合物をアルコール溶媒中塩基性条件下で処理し一般式

【化6】



(化6)



(2)

2

で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類を製造することからなる生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法(ただし、各式において、*は不斉炭素原子を示し、Rはメチル基、エチル基を示す)。

【請求項2】 請求項1記載のごとく式化1を出発物質として、式化2、式化3および式化4を経由し式化5で表わされる光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを製造することからなる生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法。

10 【請求項3】 請求項1の式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン。

【請求項4】 請求項1の式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン。

【請求項5】 請求項1の式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン。

【請求項6】 請求項1の式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン。

【発明の詳細な説明】

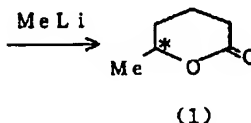
20 【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、生理活性物質の合成出発物質として有用な光学活性化合物を提供することであり、詳しくは光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類および光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの製造法およびその製造において有利である新規な光学活性中間体化合物に関するものである。

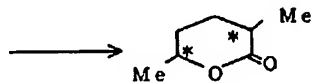
【0002】

【従来の技術】光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類は各種の生理活性化合物の出発物質として有用な化合物である。たとえば、(K. Mori et al., Tetrahedron., 41, 541 (1985)、およびW. H. Pirkle et al., J. Org. Chem. 44, 2126 (1979)) 化6で示す5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類はつぎの化7で示すようにメチルリチウム試薬を作用させることにより5-ヘキサノリド(1)へ誘導されさらに2-メチル-5-ヘキサノリド(2)に誘導されるがこのうち(2R, 5S)体はXylocopa hirutissimaの性フェロモンの主要成分である。

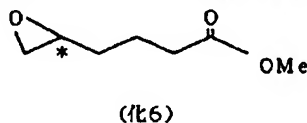
40 【化7】



(1)

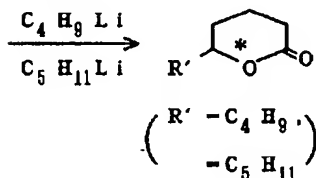


(以下本明細書において*は不斉炭素原子を示す)。また、鈴木らはChem. Pharm. Bull. 38, 2381 (1980)において(1)式の化合物の類縁*



*体としてR'がブチル基、ペンチル基である化合物(3)の合成を開示している。

【化8】



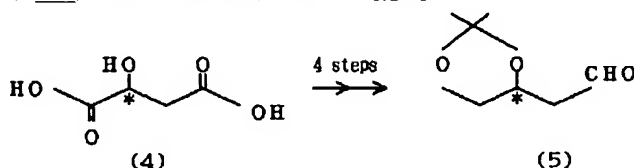
【0004】生理活性化合物が不斉炭素有している場合、複数の立体異性体が存在するが、通常有利な特性を示すのはそのうち1つである。それゆえ生理活性化合物の合成の出発物質にラセミ体あるいは低い光学純度であるものを用いた場合、目的物が十分な生理活性を発現しない。そのため、出発物質として供される化合物は十分な光学純度を有していることが望ましい。

【0005】光学活性5, 6-エポキシヘキサ酸エステル類は各種有用生理活性化合物の合成原料として知られているが、合成法はK. Mori et al., Tetrahedron, 41, 541 (1985)、※

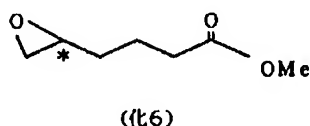
※M. Suzuki et al., Chem. Pharm. Bull., 38, 2381 (1990)に記載されている。

【0006】しかし、天然に存在するリンゴ酸から9段階の反応を行い合成されておりとても効率的とはいえない。すなわちつぎの化9で示すように、S-(-)-リンゴ酸(4)から4段階で製造されたアルデヒド(5)にホーナー・ウイティヒツ反応、還元、脱アセトナイド化、トシル化、エポキシ化を順次施さなければ合成でき

【化9】



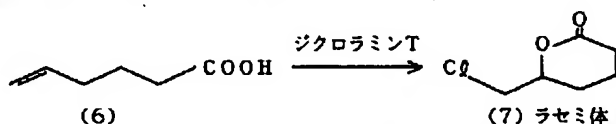
- 1) $(\text{MeO})_2\text{P}(\text{O})\text{CH}_2\text{COOMe}$
- 2) $\text{Pd}-\text{C}, \text{H}_2$
- 3) アンバーライト-15
- 4) TsCl, Py
- 5) MeOLi



【0007】一方、B. Damine et al., J. Org. Chem., 46, 3552 (1981)には、つぎの化10で示すように不飽和酸(6)にジクロラミンTを用いて塩素化することによって(7)式の★

★6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの合成法が示されているがラセミ体しか得ることができない欠点がある。

【化10】



【0008】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、生理活性化合物の合成出発物質として有用な光学活性化合物を提供することであり、具体的には光学活性5, 6-エポキシヘキサ酸エステル類および中間体の効率よい製造法を提供することである。また、その光学活性な新規な中間体化合物を提供することである。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、かかる目

的を達成すべく鋭意研究を行った結果、前記式化1で示される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンを出発原料に用いることにより光学活性5, 6-エポキシヘキサ酸エステル類を光学純度よく得られ、また、この製造に必要な新規な光学活性化合物を得ることを見だし本発明を完成するに至った。

【0010】本発明の第一の製造法の光学活性5, 6-エポキシヘキサ酸エステル類の製造法は、前記一般式

5

化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンのラクトン化を行い、前記一般式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4, -ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ、前記一般式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を脱水反応することにより前記一般式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて前記一般式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンとし、この化合物をアルコール溶媒中塩基性条件下で処理し前記一般式化6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類を得ることからなる。

【0011】本発明の第2の製造法である光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピランの製造法は、前記式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンのラクトン化を行い、前記式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, *

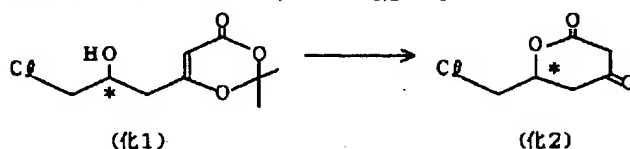
6

*4, -ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ、前記式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を脱水反応することにより前記式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて前記式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを得ることからなる。

10 【0012】本発明の光学活性化合物は、第1に前記式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン、第2に前記式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン、第3に前記式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン、および第4に前記式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンである。

【0013】本発明の光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類の製造法をさらに具体的に説明する。第一段ではつぎの化11で示す反応を行なう。

【化11】

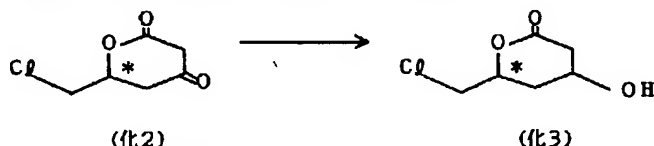


すなわち、式化1で示される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンを塩基性条件下で処理することによって1段階で脱アセトナイド、ラクトン化を行い、

※溶媒としてはメタノール、エタノール、ヘキサン、ヘプタン、ベンゼン、トルエン、THF等が挙げられる。反応温度は室温で十分であるが、還流温度で反応することによって反応時間の短縮も可能である。

【0014】第二段ではつぎの化12で示す反応を行なう。

【化12】

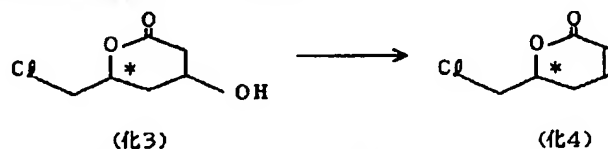


すなわち、式化2で示される化合物に水素雰囲気下パラジウム触媒、白金触媒等汎用に用いられる触媒を作用させることにより、式化3で示される化合物を合成することができる。反応は大気圧、室温で十分進行するが加圧、加熱することにより反応時間を短縮することも可能★

★である。

40 【0015】第二段ではつぎの化13で示す反応を行なう。

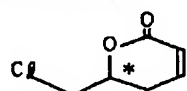
【化13】



すなわち、式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを酸性

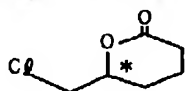
条件下で脱水反応を行なうことにより、式化4で表される6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得るこ

とができる。生成した水の除去方法としてはベンゼン、トルエン等の非水溶媒を用いての共沸操作によっても可能であるし、モレキュラーシーブス等の脱水剤を系中に投入して脱水を行うことも可能である。



(化4)

すなわち、化4で表される6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンに水素雰囲気下パラジウム触媒、白金触媒等汎用に用いられる触媒を作用させることにより式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを合成することができる。反応は大気※



(化5)

すなわち、式化5で示される6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを塩基性条件下処理することによって1段階で式化6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類が得られる。ここで使用する塩基としては炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウムなどが、また溶媒としてはメタノール、エタノールが挙げられる。ここで溶媒としてメタノールを用いることによって(化6)のRがメチルである化合物を、エタノールを用いることによってエチルである化合物を得ることができる。反応時間は室温で十分であるが、還流温度で反応することによって反応時間の短縮も可能である。

【0018】また、本発明第1の製造法において使用する式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンの両鏡像体を使いわけることにより、式化6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類の両鏡像体をつくりわけることができる。

【0019】本発明の光学活性化合物は、前記本発明の第1の製造法における中間体化合物であり、それぞれ式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン、式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン、式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン、および式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンである。

【0020】これらの本発明の光学活性化合物の製造は、前記の本発明の光学活性5, 6-エポキシヘキサン

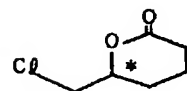
mp 98~99℃

[α]_D²⁵ -82.6° (c 0.29, MeOH)

*【0016】第四段ではつぎの化14で示す反応を行なう。

【化14】

*

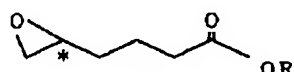


(化5)

10※圧、室温で十分進行するが加圧、加熱することにより反応時間を短縮することも可能である。

【0017】第5段ではつぎの化15で示す反応を行なう。

【化15】



(化6)

酸エステル類の製造法において必要な中間段階まで反応を行なうことにより達成される。また、出発物質の式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンの両鏡像体を使いわけることにより、中間体の光学活性化合物のそれぞれの両鏡像体をつくりわけることができる。

【0021】本発明の第2の製造法は前記第1の製造法において式化1を出発物質として、式化2、式化3、および式化4を経由し式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの製造法である。

【0022】

【実施例】以下、本発明を実施例により更に詳細に説明する。

(実施例1) (-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン(式(化2)の化合物)の製造法。

(-)-2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オン(98% eeのもの) 940mg (4.26ミリモル)、炭酸カリウム 882mg (6.39ミリモル)、メタノール 10mlの混合物を室温において12時間攪拌した。反応終了後メタノールを留去し残渣を10% HClで中和し酢酸エチルで抽出後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー(溶出液ヘキサン:酢酸エチル 3:1)に付し、(-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン 510mg、(収率74%)を得た。

元素分析値 計算値: C, 44.44; H, 4.35; Cl, 21.58

実測値: C, 44.54; H, 4.27; Cl, 21.57

IR (CHCl₃): 1775, 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 2.62~2.95 (2H, m), 3.12~4.28

(4H, m), 4.58~5.38 (1H, m)

【0023】(実施例2) (+)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン(式(化2)の化合物)の製造

(+)-2,2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1,3-ジオキシン-4-オン(99% eeのもの) 470mg (2.13ミリモル)、炭酸カリウム 441mg (3.20ミリモル)、メタノール*

mp 98~99℃

[α]_D²⁵ +83.4° (c 1.07, MeOH)

元素分析値 計算値: C, 44.44; H, 4.35; Cl, 21.58

実測値: C, 44.54; H, 4.27; Cl, 21.57

IR (CHCl₃): 1775, 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 2.62~2.95 (2H, m), 3.12~4.28

(4H, m), 4.58~5.38 (1H, m)

【0024】(実施例3) (+)-6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン(式(化3)の化合物)の製造

実施例1で得た(-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン 270mg (1.66ミリモル)、酢酸エチル 10ml、二酸化白金 100mg、の混合※

[α]_D²⁰ +13.3° (c 1.25, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1735, 3425 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 1.65 (1H, br), 1.79~1.87 (1H, m)

2.37~2.43 (1H, m), 2.52 (1H, dd)

2.93 (1H, dd), 3.68~3.76 (2H, m)

4.28~4.35 (1H, m), 4.45~4.51

(1H, m)

および(-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン(6) 48.1mg (収率20%)

[α]_D²⁰ -0.77° (c 1.03, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 1.58~2.12 (4H, m), 2.41~2.53

(1H, m), 2.60~2.67 (1H, m),

3.63 (1H, dd), 3.69 (1H, dd),

4.50~4.56 (1H, m)

を得た。

【0025】(実施例4) (-)-6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン(式(化4)の化合物)の製造
実施例3で得た(+)-6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン 50mg (0.304ミリモル)、p-トルエンスルホン酸 57.8mg (0.304ミリモル)、ベンゼン 5mlの混合物を30分還流

[α]_D²⁵ -144.8° (c 3.09, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1730 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 2.54~2.59 (2H, m), 2.71 (1H, dd)

*ル5mlの混合物を室温において9時間撹拌した。反応終了後メタノールを留去し残渣を10% HClで中和し酢酸エチルで抽出後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー(溶出液ヘキサン:酢酸エチル 3:1)に付し、(+)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン 270mg、(収率79%)を得た。

20※物を水素雰囲気下7時間撹拌した。反応終了後触媒を濾過で除去し、溶媒を留去して残渣として2,4-トランス:2,4-シス=5.8の混合物である(+)-6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン(2) 199.6mg (収率73%)

した。反応終了後、ベンゼンを蒸留水を加えジクロロメタンで抽出し無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー(溶出液ヘキサン:酢酸エチル 4:1)に付し、(-)-6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン 35.8mg (収率81%)

3.76 (1H, dd), 4.64~4.71 (1H, m)
6.05~6.09 (1H, m), 6.91~6.95
(1H, m)

を得た。

【0026】(実施例5) (-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン(式(化5)の化合物)の製造

実施例4で得た(-)-6-クロロメチルヒドロピラン-2-オン150mg(1.024ミリモル)、酢酸エチル*

[a]_D²⁰ -0.77° (c1.00, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1740cm⁻¹

¹H-NMR δ: 1.58~2.12 (4H, m), 2.41~2.53

(1H, m), 2.60~2.67 (1H, m),

3.63 (1H, dd), 3.69 (1H, dd),

4.50~4.56 (1H, m)

を得た。

【0027】(実施例6) (-)-5,6-エポキシヘキサン酸メチル(式(化6)の化合物)の製造実施例5で得た(-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン48.7mg(0.328ミリモル)、メタノール1mlの混合物に水冷下炭酸カリウム67.9mg(0.492ミリモル)を加え30分、さらに室温で5時間攪拌した。メタノールで留去したのち得られた残渣に10%

[a]_D²⁴ -13.6° (c1.94, CHCl₃)

(文献値 [a]_D²⁴ -16.02° (c0.58, CHCl₃))

IR (CHCl₃): 1740cm⁻¹ (文献値 1740)

¹H-NMR δ: 1.49~1.87 (4H, m), 2.39 (2H, t),

2.48 (1H, dd), 2.75 (1H, dd),

2.92 (1H, m), 3.68 (3H, s)

(文献値 1.49~1.87 (4H, m), 2.39 (2H, t),

2.48 (1H, dd), 2.75 (1H, dd),

2.92 (1H, m), 3.68 (3H, s))

【0028】

【発明の効果】生理活性化合物の合成の出発物質として有用な光学活性5,6-エポキシヘキサン酸エステル類の製造において、従来より合成ステップが少ない効率的な製造法が提供された。また、上記製造法に必要な新規な光学活性化合物である化2で表される、光学活性6-

*ル6ml、10%-パラジウム-炭素60mg、の混合物を水素雰囲気下2時間攪拌した。反応終了後触媒を濾過で除去し、溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー(溶出液 ヘキサン:酢酸エチル5:1)に付し、(-)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン146mg(収率96%)

※%塩酸を加え中和しジクロロメタンで抽出し無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去し残渣として純粋な(-)-5,6-エポキシヘキサン酸メチル(式(化6)の化合物)35.4mg(収率75%)を得た。またこのものの物性値はよく文献値(M. Suzuki et al., Chem. Pharm. J. Bull., 38, 2381 (1990))と一致した。

クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン、化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン、化4で表される光学活性6-クロロメチルヒドロピラン-2-オンおよび化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンが提供された。

【手続補正書】

【提出日】平成3年11月21日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正内容】

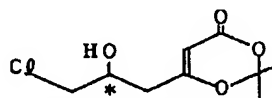
【書類名】明細書

【発明の名称】生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法および光学活性中間体化合物

【特許請求の範囲】

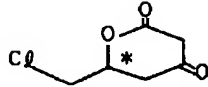
【請求項1】 式

【化1】

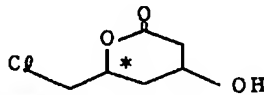


で表される光学活性2,2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1,3-ジオキシン-

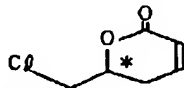
4-オンのラクトン化を行い、式
【化2】



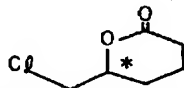
で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4,-ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ式
【化3】



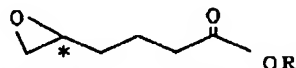
で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を脱水反応することにより式
【化4】



で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて式
【化5】



で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンとし、この化合物をアルコール溶媒中塩基性条件下で処理し一般式
【化6】

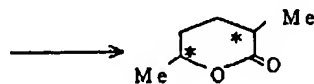


で表される光学活性5,6-エポキシヘキサン酸エステル類を製造することからなる生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法(ただし、各式において、*は不斉炭素*)



(化6)

(1)



(2)

(以下本明細書において*は不斉炭素原子を示す)。ま

*炭素原子を示し、Rはメチル基、エチル基を示す)。

【請求項2】 請求項1記載のごとく式化1を出発物質として、式化2、式化3および式化4を経由し式化5で表わされる光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを製造することからなる生理活性物質合成用光学活性化合物の製造法。

【請求項3】 請求項1の式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン。

【請求項4】 請求項1の式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン。

【請求項5】 請求項1の式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン。

【請求項6】 請求項1の式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、生理活性物質の合成用発物質として有用な光学活性化合物を提供することであり、詳しくは光学活性5,6-エポキシヘキサン酸エステル類および光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの製造法およびその製造において有利である新規な光学活性中間体化合物に関するものである。

【0002】

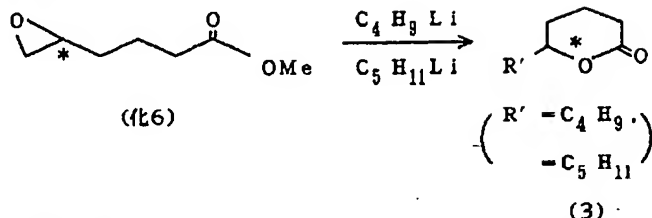
【従来の技術】 光学活性5,6-エポキシヘキサン酸エステル類は各種の生理活性化合物の出発物質として有用な化合物である。たとえば、(K. Mori et al., Tetrahedron., 41, 541 (1985)、およびW. H. Pirkle et al., J. Org. Chem., 44, 2169 (1979))に示される。化6で示す5,6-エポキシヘキサン酸エステル類はつぎの化7で示すようにメチルリチウム試薬を作用させることにより5-ヘキサノリド(1)へ誘導されさらに2-メチル-5-ヘキサノリド(2)に誘導されるがこのうち(2R, 5S)体はXylocopa hirutissimaの性フェロモンの主要成分である。

【化7】

た、鈴木らはChem. Pharm. Bull. 38,

2381 (1980)において(1)式の化合物の類縁体としてR'がブチル基、ペンチル基である化合物(3)の合成を開示している。

*【化8】



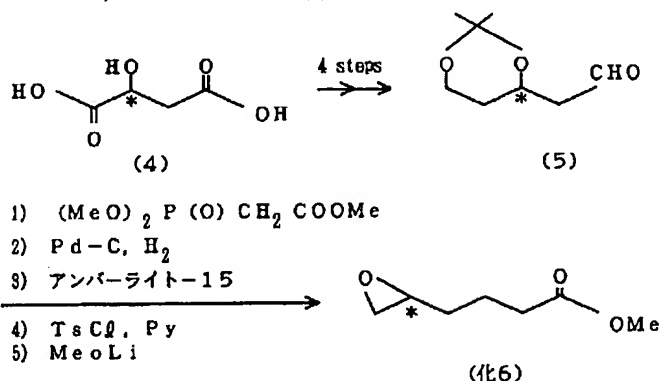
【0003】生理活性化合物が不斉炭素有している場合、複数の立体異性体が存在するが、通常有利な特性を示すのはそのうち1つである。それゆえ生理活性化合物の合成の出発物質にラセミ体あるいは低い光学純度であるものを用いた場合、目的物が十分な生理活性を発現しない。そのため、出発物質として供される化合物は十分な光学純度を有していることが望ましい。

【0004】光学活性5, 6-エポキシヘキサノ酸エステル類は各種有用生理活性化合物の合成原料として知られているが、合成法はK. Mori et al., Tetrahedron, 41, 541 (1985), M. Suzuki et al., Chem. Phar※

※m. Bull., 38, 2381 (1990)に記載されている。

【0005】しかし、天然に存在するリンゴ酸から9段階の反応を行い合成されておりとても効率的とはいえない。すなわちつぎの化9で示すように、S-(-)-リンゴ酸(4)から4段階で製造されたアルデヒド(5)にホーナー・ウイティヒツ反応、還元、脱アセトナイド化、トシル化、エポキシ化を順次施さなければ合成できない。

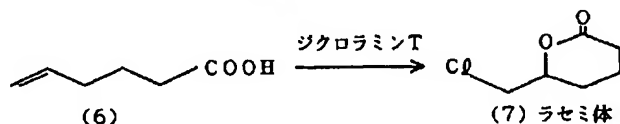
【化9】



【0006】一方、B. Damine et al., J. Org. Chem., 46, 3552 (1981)には、つぎの化10で示すように不飽和酸(6)にジクロロミンTを用いて塩素化することによって(7)式の6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの合成★

★法が示されているがラセミ体しか得ることができない欠点がある。

【化10】



【0007】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、生理活性化合物の合成出発物質として有用な光学活性化合物を提供することであり、具体的には光学活性5, 6-エポキシヘキサノ酸エステル類および中間体の効率よい製造法を提供することである。また、その光学活性な新規な中間体化合物を提供することである。

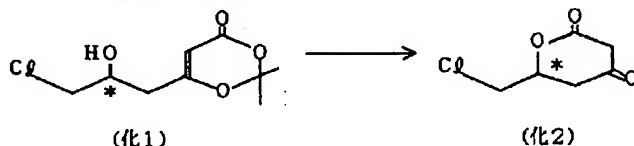
【0008】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、かかる目的を達成すべく鋭意研究を行った結果、前記式化1で示される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンを出発原料に用いることにより光学活性5, 6-エポキシヘキサノ酸エステル類を光学純度よく得られ、ま

た、この製造に必要な新規な光学活性化合物を得ることを見だし本発明を完成するに至った。

【0009】本発明の第一の製造法の光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類の製造法は、前記一般式1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンのラクトン化を行い、前記一般式2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4, -ジオンとし、この化合物に触媒の存在下水素を作用させ、前記一般式3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を脱水反応することにより前記一般式4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得る。つぎにこの化合物を触媒の存在下水素を作用させて前記一般式5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンとし、この化合物をアルコール溶液中塩基性条件下で処理し前記一般式6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類を得ることからなる。

【0010】本発明の第二の製造法である光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピランの製造法は、前記式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンのラクトン化を行い、前記式化2で表される*

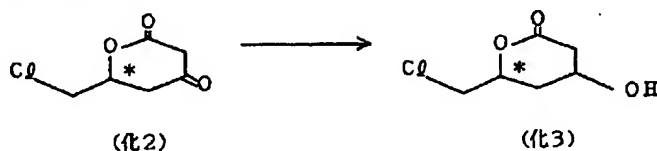


すなわち、式化1で示される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシン-4-オンを塩基性条件下で処理することによって1段階で脱アセトナイド、ラクトン化を行い式化2で示される化合物が得られる。ここで使用する塩基としては炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウムなどが、また溶媒としてはメタノール、エタノール、ヘキサン、ヘブ※

※タン、ベンゼン、トルエン、THF等が挙げられる。反応温度は室温で十分であるが、還流温度で反応することによって反応時間の短縮も可能である。

【0013】第二段ではつぎの化12で示す反応を行なう。

【化12】

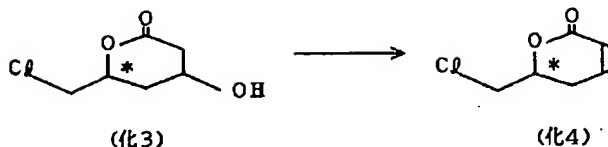


すなわち、式化2で示される化合物に水素雰囲気下パラジウム触媒、白金触媒等汎用に用いられる触媒を作用させることにより、式化3で示される化合物を合成することができる。反応は大気圧、室温で十分進行するが加圧、加熱することにより反応時間を短縮することも可能

である。

【0014】第二段ではつぎの化13で示す反応を行なう。

【化13】



すなわち、式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オンを酸性条件下で脱水反応を行なうことにより、式化4で表される6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンを得ることができる。生成した水の除去方法としてはベンゼン、トルエン等の非水溶媒を用いての共沸操作によっても*

*能であるし、モレキュラーシーブス等の脱水剤を系中に投入して脱水を行うことも可能である。

【0015】第四段ではつぎの化14で示す反応を行なう。

【化14】

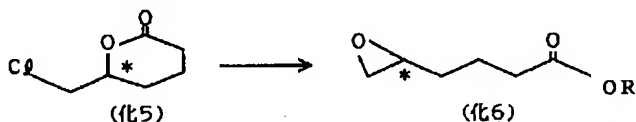


すなわち、化4で表される6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンに水素雰囲気下パラジウム触媒、白金触媒等汎用に用いられる触媒を作用させることにより式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを合成することができる。反応は大気圧、室温で十分進行するが加圧、加熱することにより反※

※応時間を短縮することも可能である。

【0016】第5段ではつぎの化15で示す反応を行なう。

【化15】



すなわち、式化5で示される6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンを塩基性条件下処理することによって1段階で式化6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類が得られる。ここで使用する塩基としては炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、水酸化カリウム、水酸化ナトリウムなどが、また溶媒としてはメタノール、エタノールが挙げられる。ここで溶媒としてメタノールを用いることによって(化6)のRがメチルである化合物を、エタノールを用いることによってエチルである化合物を得ることができる。反応時間は室温で十分であるが、還流温度で反応することによって反応時間の短縮も可能である。

【0017】また、本発明第1の製造法において使用する式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシシ-4-オンの両鏡像体を使いわけることにより、式化6で表される光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類の両鏡像体をつくりわけることができる。

【0018】本発明の光学活性化合物は、前記本発明の第1の製造法における中間体化合物であり、それぞれ式化2で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン、式化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-

2-オン、式化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン、および式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンである。

【0019】これらの本発明の光学活性化合物の製造は、前記の本発明の光学活性5, 6-エポキシヘキサン酸エステル類の製造法において必要な中間段階まで反応を行なうことにより達成される。また、出発物質の式化1で表される光学活性2, 2-ジメチル-6-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-1, 3-ジオキシシ-4-オンの両鏡像体を使いわけることにより、中間体の光学活性化合物のそれぞれの両鏡像体をつくりわけることができる。

【0020】本発明の第2の製造法は前記第1の製造法において式化1を出発物質として、式化2、式化3、および式化4を経由し式化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンの製造法である。

【0021】

【実施例】以下、本発明を実施例により更に詳細に説明する。

(実施例1) (一)-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2, 4-ジオン(式(化2)の化合物)の製造法。

(-) - 2, 2 - ジメチル - 6 - (3 - クロロ - 2 - ヒドロキシプロピル) - 1, 3 - ジオキシン - 4 - オン (98% ee のもの) 940mg (4.26ミリモル)、炭酸カリウム 882mg (6.39ミリモル)、メタノール 10ml の混合物を室温において 12 時間攪拌した。反応終了後メタノールを留去し残渣を 10% HCl で中和*

[a]_D²⁵ -82.6° (cO. 29, MeOH)

元素分析値 計算値: C, 44.44; H, 4.35; Cl, 21.58

実測値: C, 44.54; H, 4.27; Cl, 21.57

IR (CHCl₃): 1775, 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 2.62~2.95 (2H, m), 3.12~4.28

(4H, m), 4.58~5.38 (1H, m)

【0022】(実施例2) (+) - 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2, 4 - ジオン (式(化2)の化合物) の製造

(+) - 2, 2 - ジメチル - 6 - (3 - クロロ - 2 - ヒドロキシプロピル) - 1, 3 - ジオキシン - 4 - オン (99% ee のもの) 470mg (2.13ミリモル)、炭酸カリウム 441mg (3.20ミリモル)、メタノール※

[a]_D²⁵ +83.4° (c1. 07, MeOH)

元素分析値 計算値: C, 44.44; H, 4.35; Cl, 21.58

実測値: C, 44.54; H, 4.27; Cl, 21.57

IR (CHCl₃): 1775, 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 2.62~2.95 (2H, m), 3.12~4.28

(4H, m), 4.58~5.38 (1H, m)

【0023】(実施例3) (+) - 6 - クロロメチル - 4 - ヒドロキシテトラヒドロピラン - 2 - オン (式(化3)の化合物) の製造

実施例1で得た (-) - 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2, 4 - ジオン 270mg (1.66ミリモル)、酢酸エチル 10ml、二酸化白金 100mg、の混合★

[a]_D²⁰ +13.3° (c1. 25, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1735, 3425 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 1.65 (1H, br), 1.79~1.87 (1H, m)

2.37~2.43 (1H, m), 2.52 (1H, dd)

2.93 (1H, dd), 3.68~3.76 (2H, m)

4.28~4.35 (1H, m), 4.45~4.51

(1H, m)

および (-) - 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2 - オン (6) 48.1mg (収率20%)

[a]_D²⁰ -0.77° (c1. 03, CHCl₃)

IR (CHCl₃): 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ: 1.58~2.12 (4H, m), 2.41~2.53

(1H, m), 2.60~2.67 (1H, m),

3.63 (1H, dd), 3.69 (1H, dd),

4.50~4.56 (1H, m)

を得た。

【0024】(実施例4) (-) - 6 - クロロメチルジヒドロピラン - 2 - オン (式(化4)の化合物) の製造
実施例3で得た (+) - 6 - クロロメチル - 4 - ヒドロ

*し酢酸エチルで抽出後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー (溶出液ヘキサン: 酢酸エチル 3:1) に付し、(-) - 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2, 4 - ジオン 510mg、(収率74%) を得た。mp 98~99℃

※ル5mlの混合物を室温において9時間攪拌した。反応終了後メタノールを留去し残渣を10% HCl で中和し酢酸エチルで抽出後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー (溶出液ヘキサン: 酢酸エチル 3:1) に付し、(+) - 6 - クロロメチルテトラヒドロピラン - 2, 4 - ジオン 270mg、(収率79%) を得た。mp 98~99℃

★物を水素雰囲気下7時間攪拌した。反応終了後触媒を濾過で除去し、溶媒を留去して残渣として2, 4 - トランス: 2, 4 - シス=5.8の混合物である (+) - 6 - クロロメチル - 4 - ヒドロキシテトラヒドロピラン - 2 - オン (2) 199.6mg (収率73%)

キシテトラヒドロピラン - 2 - オン 50mg (0.304ミリモル)、p - トルエンスルホン酸 57.8mg (0.304ミリモル)、ベンゼン 5ml の混合物を 30 分還流した。反応終了後、ベンゼンを蒸留水を加えジクロロメ

タンで抽出し無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー（溶出液 ヘキサン：酢酸エチル 4：1）に付し、（-）-*

[a] D^{25}_D -144.8° (c 3.09, CHCl₃)

IR (CHCl₃) : 1730 cm⁻¹

¹H-NMR δ : 2.54~2.59 (2H, m), 2.71 (1H, dd)

3.76 (1H, dd), 4.64~4.71 (1H, m)

6.05~6.09 (1H, m), 6.91~6.95

(1H, m)

を得た。

【0025】（実施例5）（-）-6-クロロメチルテトラジヒドロピラン-2-オン（式（化5）の化合物）の製造

実施例4で得た（-）-6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン150mg（1.024ミリモル）、酢酸エ※

146mg（収率96%）

[a] D^{20}_D -0.77° (c 1.00, CHCl₃)

IR (CHCl₃) : 1740 cm⁻¹

¹H-NMR δ : 1.58~2.12 (4H, m), 2.41~2.53

(1H, m), 2.60~2.67 (1H, m),

3.63 (1H, dd), 3.69 (1H, dd),

4.50~4.56 (1H, m)

を得た。

【0026】（実施例6）（-）-5,6-エポキシヘキサン酸メチル（式（化6）の化合物）の製造実施例5で得た（-）-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン48.7mg（0.328ミリモル）、メタノール1mlの混合物に水冷下炭酸カリウム67.9mg（0.492ミリモル）を加え30分、さらに室温で5時間攪拌した。メタノールで留去したのち得られた残渣に10★

[a] D^{25}_D -13.6° (c 1.94, CHCl₃)

（文献値 [a] D^{25}_D -16.02° (c 0.58, CHCl₃)）

IR (CHCl₃) : 1740 cm⁻¹（文献値 1740）

¹H-NMR δ : 1.49~1.87 (4H, m), 2.39 (2H, t),

2.48 (1H, dd), 2.75 (1H, dd),

2.92 (1H, m), 3.68 (3H, s)

（文献値 1.49~1.87 (4H, m), 2.39 (2H, t),

2.48 (1H, dd), 2.75 (1H, dd),

2.92 (1H, m), 3.68 (3H, s)）

【0027】

【発明の効果】生理活性化合物の合成の出発物質として有用な光学活性5,6-エポキシヘキサン酸エステル類の製造において、従来より合成ステップが少ない効率的な製造法が提供された。また、上記製造法に必要な新規な光学活性化合物である化2で表される、光学活性6-

*6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オン35.8mg（収率81%）

※チル6ml、10%-パラジウム-炭素60mg、の混合物を水素雰囲気下2時間攪拌した。反応終了後触媒を濾過で除去し、溶媒を留去したのち残渣をカラムクロマトグラフィー（溶出液 ヘキサン：酢酸エチル 5：1）に付し、（-）-6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オン

★塩酸を加え中和しジクロロメタンで抽出し無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去し残渣として純粋な（-）-5,6-エポキシヘキサン酸メチル（式（化6）の化合物）35.4mg（収率75%）を得た。またこのものの物性値はよく文献値（M. Suzuki et al., Chem. Pharmj. Bull., 38, 2381 (1990)）と一致した。

クロロメチルテトラヒドロピラン-2,4-ジオン、化3で表される光学活性6-クロロメチル-4-ヒドロキシテトラヒドロピラン-2-オン、化4で表される光学活性6-クロロメチルジヒドロピラン-2-オンおよび化5で表される光学活性6-クロロメチルテトラヒドロピラン-2-オンが提供された。

(14)

特開平4-266879

フロントページの続き

(51) Int. Cl.⁵
C 0 7 B 61/00

識別記号
3 0 0

庁内整理番号

F I

技術表示箇所